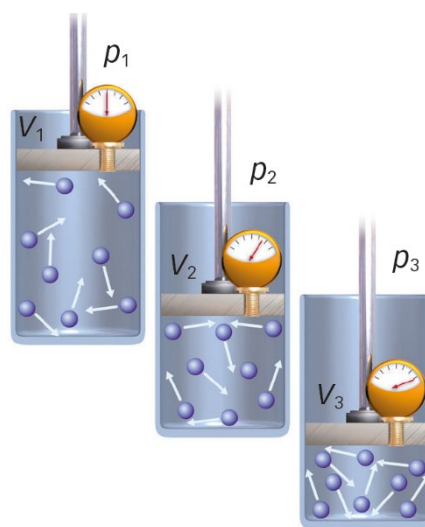
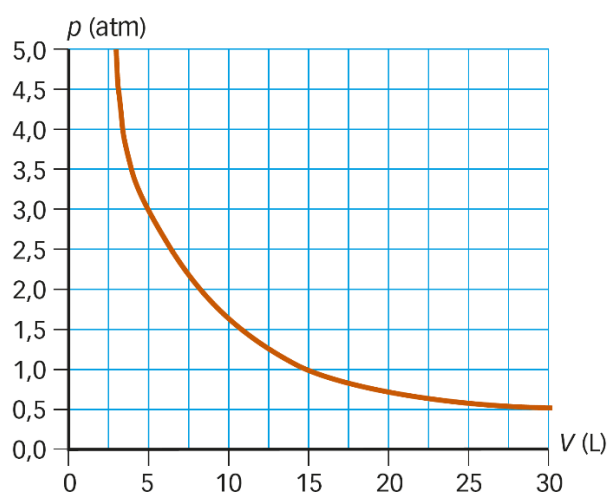


Ley de Boyle-Mariotte. Resumen

SANTILLANA

La experiencia de Boyle-Mariotte

1. Subiendo o bajando el émbolo, variamos el volumen y leemos la presión en el manómetro.
2. Debemos asegurarnos de que la temperatura permanezca constante.
3. Tomamos medidas y las anotamos en una tabla.
4. Representamos los datos en una gráfica:



5. Extraemos conclusiones:

- Cuanto mayor es el volumen, menor es la presión, y viceversa.
- En cada caso, el producto de la presión por el volumen es constante.
- La gráfica de la presión frente al volumen es una hipérbola.

La ley de Boyle-Mariotte.

Cuando un gas experimenta transformaciones a temperatura constante, el producto de la presión que ejerce por el volumen que ocupa permanece constante.

$$p \cdot V = \text{cte.}; p_1 \cdot V_1 = p_2 \cdot V_2$$